

Електричні явища. Електричний струм **Варіант 4**

- 1.(1) Електричний струм в електролітах – це напрямлений рух...
- а) ...електронів; б) ...позитивних йонів і електронів;
в) ...негативних йонів і електронів; г) ...позитивних і негативних йонів.

- 2.(1) За яким з нижче наведених виразів можна визначити силу струму із першого закону Фарадея?

а) $... = \frac{mt}{k}$; б) $... = \frac{m}{kt}$; в) $... = \frac{m}{k}$; г) $... = \frac{kt}{m}$.

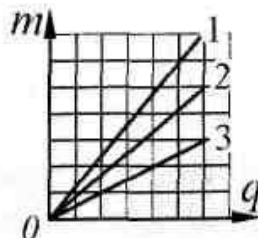
- 3.(1) Електрохімічний еквівалент заліза 0,289 мг/Кл. Це означає, що внаслідок проходження через електроліт заряду...

- а) ...0,289 Кл на катоді виділяється 0,289 мг заліза;
б) ...0,289 Кл на катоді виділяється 1 мг заліза;
в) ...1 Кл на катоді виділяється 0,289 мг заліза.

- 4.(1) Розпад речовин на йони внаслідок дії полярних молекул розчинника називають...

- а) ...рафінуванням; б) ...електролітичною дисоціацією;
в) ...гальванопластикою; г) ...гальваностегією.

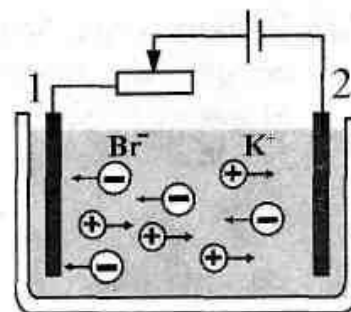
- 5.(1) На малюнку 1 зображено графіки залежності маси речовини, що виділяється на катодах, від заряду для трьох електролітичних ванн. У якій ванні знаходиться речовина з найбільшим електрохімічним еквівалентом?



Мал. 1

- а) 1; б) 2; в) 3.

На малюнку 2 зображено електричне коло для проведення електролізу, де електролітом є розчин калій броміду.



Мал. 2

- 6.(1) Якою цифрою позначено катод?
а) 1; б) 2; в) може бути як 1, так і 2.
- 7.(2) Як зміниться маса виділеної речовини на електродах, якщо повзунок реостата перемістити вліво?
а) збільшиться; б) зменшиться; в) не зміниться.
- 8.(2) Які речовини виділяються на електродах?
а) бром на аноді, калій на катоді; б) калій і бром на аноді;
в) бром на катоді, калій на аноді; г) калій і бром на катоді.
- 9.(2) Яка маса заліза виділиться на катоді за 1 с під час електролізу ферум хлориду, якщо через електроліт проходить струм 1 А?